

Europäisches Patentamt **European Patent Office** Office européen des brevets



① Veröffentlichungsnummer: 0 480 258 A2

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 91116492.9

2 Anmeldetag: 27.09.91

(a) Int. Cl.5: **C07D** 213/82, C07D 213/80, A61K 31/455, A61K 31/44, C07D 401/12

(39) Priorität: 10.10.90 DE 4032147

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung: 15.04.92 Patentblatt 92/16

Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE DK ES FR GB GR IT LI LU NL SE

(7) Anmelder: BAYER AG

W-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

Erfinder: Bonse, Gerhard, Dr. Wolfskaul 3

W-5000 Köln 80(DE)

Erfinder: Jeschke, Peter, Dr.

Heymannstrasse 38

W-5090 Leverkusen(DE)

Erfinder: Lindner, Werner, Dr.

Märchenstrasse 39

W-5000 Köln 80(DE)

Erfinder: Harder, Achim, Dr. Piccoloministrasse 398

W-5000 K b In 80(DE)

Erfinder: Mencke, Norbert, Dr.

Grunder-Mühle 2

W-5090 Leverkusen 3(DE)

- Verwendung von Substituierten 2-Mercaptonicotinsäurederivaten zur Bekämpfung von Endoparasiten, neue substituierte 2-Mercaptonicotinsäurederivate und Verfahren zu ihrer Herstellung.
- Die vorliegende Erfindung betrifft die Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel I

in welcher

- R1 für C₁-C₈ Alkyi-, Aralkyi-, Aryl- oder Heteroarylreste steht die gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro, Amino, Alkylamino, Aminoacyl, Alkyl, Aralkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Aryloxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Arylthio, Alkylsulfinyl, Arylsulfinyl, Arylsulfonyl, Halogenalkylthio, Halogenalkylsulfinyl, Halogenalkylsulfonyl, Carbonylaryl substituiert sind.
- Х für O, oder > N-R3 steht,
- R² für C₁₋₅-Alkyl, Aralkyl, Alkenyl, Alkinyl steht,
- für H, Alkyl steht oder R1 und R3 gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen 5 oder 6gliedrigen Heterocyclus stehen, der als weitere Heteroatome 0 oder N enthalten kann und gegebenenfalls durch C₁₋₄-Alkyl substituiert ist,
- R⁴ für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Cyano, Nitro, Amino, Aminoacyl, Phenyl, Alkoxy, Thioalkyl, Aryloxy, Arylthio steht die gegebenenfalls substituiert sind,

Die vorliegende Erfindung betrifft die Verwendung von substituierten 2-Mercaptonicotinsäurederivaten zur Bekämpfung von Endoparasiten, neue 2-Mercaptonicotinsäurederivate und Verfahren zu ihrer Herstellung.

Substituierte 2-Mercaptonicotinsäurederivate sind bereits bekannt. Es ist jedoch nichts über ihre Verwendung gegen Endoparasiten bekannt (Eur. J. Med. Chem. - Chim. Ther. 20(1985) S. 61-66).

1. Die Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel I

$$\mathbb{R}^4 \xrightarrow{\begin{array}{c} 0 \\ \parallel \\ \mathbb{C} - \mathbb{X} \mathbb{R}^1 \end{array}} \mathbb{I}$$

in welcher

10

15

20

25

30

35

40

45

50

R¹ für C₁-C₈ Alkyl-, Aralkyl-, Aryl- oder Heteroarylreste steht die gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro, Amino, Aminoacyl, Alkylamino, Alkyl, Aralkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Aryloxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Arylthio, Alkylsulfinyl, Arylsulfinyl, Arylsulfinyl, Halogenalkylsulfinyl, Halogenalkylsulfonyl, carbonylaryl substituiert sind,

X für O, oder > N-R3 steht,

R² für C₁₋₅ Alkyl, Aralkyl, Alkenyl, Alkinyl steht,

R³ für H, Alkyl steht oder R¹ und R³ gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen 5 oder 6-gliedrigen Heterocyclus stehen, der als weitere Heteroatome 0 oder N enthalten kann und gegebenenfalls durch C₁₋₄ Alkyl substituiert ist,

R⁴ für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Cyano, Nitro, Amino, Aminoacyl, Phenyl, Alkoxy, Aryloxy, Thioalkyl, Arylthio steht die gegebenenfalls substituiert sind,

zur Bekämpfung von Endoparasiten in der Medizin und Tiermedizin.

Die Verbindungen der Formel I sind teilweise bekannt und lassen sich analog zu bekannten Verfahren herstellen.

2. Neue substituierte 2-Mercaptonicotinsäurederivate der allgemeinen Formel I

$$\mathbb{R}^4 = \mathbb{I}^{0}$$

$$\mathbb{R}^2$$

$$\mathbb{R}^2$$

in welcher

für Aryl oder Heteroaryl steht die gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro, Amino, Aminoacyl, Alkylamino, Alkyl, Aralkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Aryloxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Arylthio, Alkylsulfinyl, Arylsulfinyl, Arylsulfonyl, Halogenalkylthio, Halogenalkylsulfinyl, Halogenalkylsulfonyl, Carbonylaryl substituiert sind.

X für O, oder den Rest > N-R3 steht,

R² für (C₂-C₅)Alkyl, Aralkyl, Alkenyl, Alkinyl steht,

R³ für H, Alkyl steht oder R¹ und R³ gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen 5 oder 6-gliedrigen Heterocyclus stehen, der als weitere Heteroatome 0 oder N enthalten kann und gegebenenfalls durch C₁₋₄ Alkyl substituiert ist,

F⁴ für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Nitro, Amino, Aminoacyl, Cyano, Alkoxy, Aryloxy, Thioalkyl, Arylthio oder Phenyl steht die gegebenenfalls substituiert sind.

3. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel I

$$\mathbb{R}^4 - \mathbb{I}$$

$$\mathbb{S}\mathbb{R}^2$$

in welcher

X, R¹, R², R⁴ die unter 2 angegebene Bedeutung haben, dadurch gekennzeichnet, daß man

a) Verbindungen der Formel II

0 || |C-Y |S-R² ||

20

25

10

15

in welcher

R², R⁴, die oben angegebene Bedeutung besitzen und

Y für Halogen steht, mit Verbindungen der Formel III

R1-X-H III

30 in welcher

R¹, X die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, umsetzt oder

b) Verbindungen der Formel la

35

40

45

50

in welcher

 $R^1,\,R^4$ und X die oben angegenen Bedeutungen besitzen, mit Verbindungen der Formel IV

R²A IV

in welcher

R² die oben angegebene Bedeutung besitzt jedoch nicht für Wasserstoff steht und

A für Halogen steht, umsetzt oder

c) Verbindungen der Formel V

$$\mathbb{R}^4$$
 $\mathbb{C}^{-X-\mathbb{R}^1}$ \mathbb{C}^{-X}

in welcher

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

X, R¹, R⁴, die oben angegebene Bedeutung besitzen mit Verbindungen der Formel VI

R1-S-H VI

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeutung besitzt in Gegenwart einer Base umsetzt.

Die Verbindungen der Formel (I) eignen sich hervorragend zur Bekämpfung von Endoparasiten, besonders auf dem Gebiet der Veterinärmedizin.

Bevorzugt sind Verbindungen der Formel I in welcher

- R¹ für C₁₋₄-Alkyl, Benzyl, Cycloalkyl mit bis zu 8-C-Atomen, Phenyl, Pyridinyl, Pyrimidinyl, Imidazolyl, Pyrazolyl, Thiophenyl, Furanyl, Thiazolyl, Oxazolyl, Benzthiazolyl, Benzmidazolyl steht, die gegebenenfalls durch einen oder mehrere gleiche oder verschiedene Reste der Gruppe C₁-C₄-Alkyl, insbesondere Methyl, C₁-C₄-Alkoxy, insbesondere Methoxy, Ethoxy, Methylendioxy oder Ethylendioxy, die gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiert sind, C₁-C₄-Halogenalkoxy, insbesondere Trifluormethoxy, Fluorchlorethoxy, C₁-C₄-Halogenalkylthio, insbesondere Trifluormethylthio, Fluorchlormethylthio, C₁-C₄-Alkylthio, insbesondere Methylthio, Halogensulfonyl, insbesondere Fluorsulfonyl, Thiophenyl, Chlorsulfonyl, C₁-C₄-Alkylsulfonyl, insbesondere Methylsulfonyl, C₁-C₄-Halogenalkylsulfonyl, insbesondere Trifluormethylsulfonyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, insbesondere Trifluormethyl, Halogen, insbesondere Fluor oder Chlor, NO₂, Cyano, Amino, C₁₋₄Alkylamino, C₁₋₄-Halogenalkylamino, Acylamino insbesondere Acetylamino, Phenylthio, Phenoxy, die gegebenenfalls durch einen der oben angegebenen Reste substituiert sind,
- X für 0 oder den Rest > N-R³ steht,
- R² für C₁₋₅-Alkyl, Benzyl, Ethylphenyl, C₂₋₆-Alkenyl steht,
- R³ für C₁₋₅-Alkyl steht oder R¹ und R³ gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen 5- oder 6-gliedrigen gesättigten Heterocyclus stehen, der als weitere Heteroatome N oder O enthalten kann,
- R⁴ für Wasserstoff, Halogen, Alkyl oder Phenyl steht das gegebenenfalls durch einen der bei R¹ genannten Reste substituiert ist.

Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel I

 $\mathbb{R}^4 = \mathbb{I}$ \mathbb{S}^2

in welcher

R¹ die weiter oben angegebene bevorzugte Bedeutung besitzt,

X für O oder den Rest > N-R³ steht,

R² für C₁₋₅-Alkyl, C₂₋₆-Alkenyl steht,

R³ für Wasserstoff steht,

für Wasserstoff, Halogen wie Fluor, Chlor, Phenyl, C₁₋₅-Alkyl steht.

Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel I in welcher

R¹ für C₁₋₆ Alkyl, Cyclopropyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Benzyl, Phenylethyl, Propylphenyl, Phenyl, Pyridinyl steht die substituiert sind durch Wasserstoff, Halogen, insbesondere Chlor oder Fluor, C₁₋₄-Halogenalkyl insbesondere Trifluormethyl, C₁₋₄-Halogenalkylthio, insbesondere SCF₃, C₁₋₄-Alkyl insbesondere Methyl, C₁₋₄-Halogenalkoxy insbesondere OCF₃, Phenoxy, Carbalkoxy,

Cyano, Nitro, C_{1-4} -Alkoxy, C_{1-4} -Alkylthio, C_{1-4} -Alkylsulfinyl, C_{1-4} -Alkylsulfonyl,

- X für 0 oder den Rest > N-R³ steht,
- R^2 für C_{1-5} -Alkyl insbesondere C_{1-3} -Alkyl, C_{1-6} -Alkenyl insbesondere Alkyl steht,
- R³ für Wasserstoff oder C₁₋₄-Alkyl steht,
- R⁴ für Wasserstoff, Chlor, Methyl oder Phenyl steht.

Im einzelnen seien folgende Verbindungen der Formet I genannt in welcher die Reste R¹, R², R³, X die angegebene Bedeutung besitzen:

	Х	R¹	R ²	R ⁴
	NH	Phenyl	CH₃	6-CH₃
	NH	4-CI-Phenyl	n-C₃H ₇	6-CH₃
	NH	Phenyl	n-C₃H ₇	6-CH₃
	NH	Phenyl	n-C₃H ₇	5-CI
	NH	4-SCF₃-Phenyl	CH₃	6-CH₃
į	NH	4-SCF₃-Phenyl	n-C₃H ₇	5-Cl
1	0	Phenyl	CH₃	Н
	0	Phenyl	n-C ₃ H ₇	Н
ŀ	0	Phenyl	n-C ₃ H ₇	5-Cl
1	0	n-C ₄ H ₉	n-C₃H ₇	н
1	NH	4-CI-Phenyl	n-C₃H ₇	5-Cl
	NH	4-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	6-Phenyl
Ì	NH	Phenyl	n-C ₃ H ₇	6-Phenyl
	NH	-CH(CH₃)Phenyl	CH₃	5-Cl
	NH	-CH(CH₃)Naphthyl	CH₃	5-CI

Setzt man in Verfahren (3a) als Verbindung der Formel II 2-Thioethyl-nicotinsäurechlorid und als Verbindung der Formel III 4-Trifluormethylanilin ein, so läßt sich das Verfahren durch folgendes Formelschema darstellen.

Die Verbindungen der Formel II sind teilweise bekannt. Sie können nach an sich bekannten Verfahren hergestellt werden, z.B. Eur. J. Med. Chem.-Chim. Ther. 20, (1) 61-66 (1985).

Bevorzugt werden Verbindungen der Formel II eingesetzt in denen R² und R⁴ die bei den Verbindungen der Formel I angegebenen bevorzugten Bedeutungen besitzen.

Im einzelnen seien folgende Verbindungen der Formel II genannt:

55

50

10

15

20

25

30

35

10

15

20

25

30

35

45

50

55

R ²	R⁴
CH₃	Н
C₂H₅	н
C₃H ₇	н
CH ₂ -CH = CH ₂	Н
CH₃	5-CI
C₃H ₇	5-CI
CH₃	6-CH₃
CH₃	6-Phenyl
C₃H ₇	6-(4-Cl-Phenyl)
C₃H ₇	6-(4-CF ₃ -Phenyl)
C₂H₅	6-(4-CH ₃ -Phenyl)
C₃H ₇	5-Br
CH₃	5-Br

Die Reaktion wird vorzugsweise unter Verwendung von Verdünnungsmitteln durchgeführt.

Als Verdünnungsmittel kommen dabei praktisch alle inerten organischen Lösungsmittel in Frage. Hierzu gehören vorzugsweise aliphatische und aromatische, gegebenenfalls halogenierte Kohlenwasserstoffe, Benzin, Ligroin, Benzol, Toluol, Xylol, Methylenchlorid, Ethylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, Ether wie Diethyl- und Dibutylether, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, Ketone wie Aceton, Methyl-ethyl-, Methyl-isopropyl- und Methyl-isobutyl-keton, Ester wie Essigsäuremethylester und -ethylester, Nitrile wie z.B. Acetonitril und Propionitril, Dimethylacetamid und N-Methyl-pyrrolidon sowie Dimethylsulfoxid, Tetramethylensulfon und Hexamethylphosphorsäuretriamid.

Die Umsetzung erfolgt bei Temperaturen zwischen +20°C und +180°C, vorzugsweise zwischen +50°C und +90°C.

Das Verfahren wird durchgeführt, indem etwa äquimolare Mengen der Verbindungen der Formel II und III in einem der angegebenen Verdünnungsmittel zusammengegeben und erhitzt werden. Nach vollendeter Umsetzung wird abgekühlt und der ausgefallene Feststoff abfiltriert, gewaschen und getrocknet.

Das erfindungsgemäße Verfahren (3a) wird gegebenenfalls in Gegenwart eines basischen Reaktionshilfsmittels durchgeführt.

. Als solche kommen alle üblichen anorganischen oder organischen Basen in Frage, wie beispielsweise Alkalihydroxide, Alkalicarbonate, tertiäre Amine, wie Triethylamin, N,N-Dimethylanilin, Pyridin, N,N-Dimethylaminopyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicyclononen (DBN) oder Diazabicycloundecen (DBU). Vorzugsweise verwendet man tertiäre Amine, wie beispielsweise Triethylamin.

Setzt man bei Verfahren (3b) als Verbindung der Formel la 2-Mercaptonicotinsäure-4-trifluormethylthioanilid und als Verbindung der Formel IV Ethyliodid ein läßt sich das Verfahren durch folgende allgemeine Formel beschreiben

Die Verbindungen der Formel IV sind bekannt, die Herstellung der Verbindung der Formel la wird unter (3c) beschrieben.

Bevorzugt werden Verbindungen der Formel la eingesetzt in denen R¹ und R⁴ die bei den Verbindun-

gen der Formel I angegebenen besonders bevorzugten Bedeutungen besitzen.

25

30

55

Die Reaktion wird vorzugsweise unter Verwendung von Verdünnungsmitteln durchgeführt.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (3a) kommen vorzugsweise inerte organische Lösungsmittel infrage.

Hierzu gehören insbesondere aliphatische, alicyclische oder aromatische, gegebenenfalls halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie beispielsweise Benzin, Ligroin, Benzol, Toluol, Xylol, Chlorbenzol, Petrolether, Pentan, Hexan, Heptan, Cyclohexan, Dichlormethan, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff; Ether, wie Diethylether, Dioxan, Tetrahydrofuran oder Ethylenglykoldimethyl oder -diethylether; Ketone, wie Aceton oder Butanon; Nitrile, wie Acetonitrile oder Propionitril; Amide, wie Dimethylformamid, Dimethylacetamid, N-Methylformanilid, N-Methylpyrrolidon oder Hexamethylphosphorsäuretriamid; Ester, wie Essigsäureethylester oder Basen, wie Pyridin.

Das erfindungsgemäße Verfahren (3b) wird gegebenenfalls in Gegenwart eines basischen Reaktionshilfsmittels durchgeführt.

Als solche kommen alle üblichen anorganischen oder organischen Basen in Frage, wie beispielsweise Alkalihydroxide, Alkalicarbonate, tertiäre Amine, wie Triethylamin, N,N-Dimethylanilin, Pyridin, N,N-Dimethylamino-pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicyclononen (DBN) oder Diazabicycloundecen (DBU). Vorzugsweise verwendet man Alkalicarbonate, wie beispielsweise Natriumcarbonat oder Kaliumcarbonat.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (3a) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen +50°C und +160°C, vorzugsweise bei Temperaturen zwischen +60°C und +90°C.

Setzt man bei Verfahren (3c) als Verbindung der Formel V 2-Chlor-6-methylnicotinsäuretrifluormethylanilid ein und als Verbindung der Formel VI Propylmercaptan ein läßt sich das Verfahren durch folgendes Formelschema beschreiben

$$\begin{array}{c|c}
0 \\
C-NH-CF_3 \\
\hline
C-$$

Die Verbindungen der Formel VI sind bekannt; die Verbindungen der Formel V sind bekannt oder können nach bekannten Verfahren hergestellt werden (Deutsche Offenlegungsschriften DOS 2 611 601, DOS 2 417 216).

Das Verfahren wird durchgeführt, indem etwa äquimolare Mengen der Verbindungen der Formel (V) und (VI) in einem der angegebenen Verdünnungsmittel, gegebenenfalls in Gegenwart einer Base, zusammengegeben und erhitzt werden. Nach vollendeter Umsetzung wird abgekühlt und der ausgefallene Feststoff abfiltriert, gewaschen und getrocknet.

Als Lösungsmittel finden die bei Verfahren (3a) und (3b) vorzugsweise genannten Verwendung. Zusätzlich können Alkohole wie z.B. Ethoxyethanol bevorzugt eingesetzt werden. Als Basen finden die unter Verfahren (3a) und (3b) vorzugsweise Genannten Verwendung. Bevorzugt werden Alkalimetallhydroxide eingesetzt.

Die Wirkstoffe eignen sich bei günstiger Warmblütertoxizität zur Bekämpfung von pathogenen Endoparasiten die bei Menschen und in der Tierhaltung und Tierzucht bei Nutz-, Zucht-, Zoo-, Labor-, Versuchsund Hobbytieren vorkommen. Sie sind dabei gegen alle oder einzelne Entwicklungsstadien der Schädlinge
sowie gegen resistente und normal sensible Arten wirksam. Durch die Bekämpfung der pathogenen
Endoparasiten sollen Krankheit, Todesfälle und Leistungsminderungen (z.B. bei der Produktion von Fleisch,
Milch, Wolle, Häuten, Eiern, Honig usw.) vermindert werden, so daß durch den Einsatz der Wirkstoffe eine
wirtschaftlichere und einfachere Tierhaltung möglich ist. Zu den pathogenen Endoparasiten zählen Cestoden, Trematoden, Nematoden, Acantocephalen insbesondere:

Aus der Ordnung der Pseudophyllidea z.B.: Diphyllobothrium spp., Spirometra spp., Schistocephalus spp., Ligula spp., Bothridium spp., Diphlogonoporus spp..

Aus der Ordnung der Cyclophyllidea z.B.: Mesocestoides spp., Anoplocephala spp., Paranoplocephala spp., Moniezia spp., Thysanosomsa spp., Thysaniezia spp., Avitellina spp., Stilesia spp., Cittotaenia spp., Andyra spp., Bertiella spp., Taenia spp., Echinococcus spp., Hydatigera spp., Davainea spp., Raillietina spp., Hymenolepis spp., Echinolepis spp., Echinocotyle spp., Diorchis spp., Dipylidium spp., Joyeuxiella

spp., Diplopylidium spp..

25

Aus der Unterklasse der Monogenea z.B.: Gyrodactylus spp., Dactylogyrus spp., Polystoma spp..

Aus der Unterklasse der Digenea z.B.: Diplostomum spp., Posthodiplostomum spp., Schistosoma spp., Trichobilharzia spp., Ornithobilharzia spp., Austrobilharzia spp., Gigantobilharzia spp., Leucochloridium spp., Brachylaima spp., Echinostoma spp., Echinoparyphium spp., Echinochasmus spp., Hypoderaeum spp., Fasciola spp., Fasciolides spp., Fasciolopsis spp., Cyclocoelum spp., Typhlocoelum spp., Paramphistomum spp., Calicophoron spp-, Cotylophoron spp., Gigantocotyle spp., Fischoederius spp., Gastrothylacus spp., Notocotylus spp., Catatropis spp., Plagiorchis spp., Prosthogonimus spp., Dicrocoelium spp., Eurytrema spp., Troglotrema spp., Paragonimus spp., Collyriclum spp., Nanophyetus spp., Opisthorchis spp., Clonorchis spp., Heterophyes spp., Metagonimus spp..

Aus der Ordnung der Enoplida z.B.: Trichuris spp., Capitiaria spp., Trichomosoides spp., Trichinella spp..

Aus der Ordnung der Rhabditia z.B.: Micronema spp., Strongyloides spp..

Aus der Ordnung der Strongylida z.B.: Stronylus spp., Triodontophorus spp., Oesophagodontus spp., Trichonema spp., Gyalocephalus spp., Cylindropharynx spp., Poteriostomum spp., Cyclococercus spp., Cylicostephanus spp., Oesophagostomum spp., Chabertia spp., Stephanurus spp., Ancylostoma spp., Uncinaria spp., Bunostomum spp., Globocephalus spp., Syngamus spp., Cyathostoma spp., Metastrongylus spp., Dictyocaulus spp., Muellerius spp., protostrongylus spp., Neostrongylus spp., Cystocaulus spp., Pneumostrongylus spp., Spicocaulus spp., Elaphostrongylus spp., Paralaphostrongylus spp., Crenosoma spp., Paracrenosoma spp., Angiostrongylus spp., Aelurostrongylus spp., Filaroides spp., Parafilaroides spp., Trichostrongylus spp., Haemonchus spp., Ostertagia spp., Marshallagia spp., Cooperia spp., Nematodirus spp., Hyostrongylus spp., Obeliscoides spp., Amidostomum spp., Ollulanus spp.,

Aus der Ordnung der Oxyurida z.B.: Oxyuris spp., Enterobius spp., Passalurus spp., Syphacia spp., Aspiculuris spp., Heterakis spp..

Aus der Ordnung der Ascaridia z.B.: Ascaris spp., Toxascaris spp., Toxocara spp., Parascaris spp., Anisakis spp., Ascaridia spp..

Aus der Ordnung der Spirurida z.B.: Gnathostoma spp., Physaloptera spp., Thelazia spp., Gongylonema spp., Habronema spp., Parabronema spp., Draschia spp., Dracunculus spp..

Aus der Ordnung der Filariida z.B.: Stephanofilaria spp., Parafilaria spp., Setaria spp., Loa spp., Dirofilaria spp., Litomosoides spp., Brugia spp., Wuchereria spp., Onchocerca spp..

Aus der Ordnung der Gigantorhynchida z.B.: Filicollis spp., Moniliformis spp., Macracanthorhynchus spp., Prosthenorchis spp..

Zu den Nutz- und Zuchttieren gehören Säugetiere wie z.B. Rinder, Pferde, Schafe, Schweine, Ziegen, Kamele, Wasserbüffel, Esel, Kaninchen, Damwild, Rentiere, Pelztiere wie z.B. Nerze, Chinchilla, Waschbär, Vögel wie z.B. Hühner, Gänse, Puten, Enten, Süß- und Salzwasserfische wie z.B. Forellen, Karpfen, Aale, Reptilien, Insekten wie z.B. Honigbiene und Seidenraupe.

Zu Labor- und Versuchstieren gehören Mäuse, Ratten, Meerschweinchen, Goldhamster, Hunde und Katzen.

Zu den Hobbytieren gehören Hunde und Katzen.

Die Anwendung kann sowohl prophylaktisch als auch therapeutisch erfolgen.

Die Anwendung der Wirkstoffe erfolgt direkt oder in Form von geeigneten Zubereitungen enteral, parenteral, dermal, nasal, durch Behandlung der Umgebung oder mit Hilfe wirkstoffhaltiger Formkörper wie z.B. Streifen, Platten, Bänder, Halsbänder, Ohrmarken, Gliedmaßenbänder, Markierungsvorrichtungen.

Die enterale Anwendung der Wirkstoffe geschieht z.B. oral in Form von Pulver, Tabletten, Kapseln, Pasten, Tränken, Granulaten, oral applizierbaren Lösungen, Suspensionen und Emulsionen, Boli, medikiertem Futter oder Trinkwasser. Die dermale Anwendung geschieht z.B. in Form des Tauchens (Dippen), Sprühens (Sprayen) oder Aufgießens (pour-on and spot-on). Die parenterale Anwendung geschieht z.B. in Form der Injektion (intramusculär, subcutan, intravenös, intraperitoneal) oder durch Implantate.

Geeignete Zubereitungen sind:

Lösungen wie Injektionslösungen, orale Lösungen, Konzentrate zur oralen Verabreichung nach Verdünnung, Lösungen zum Gebrauch auf der Haut oder in Körperhöhlen, Aufgußformulierungen, Gele; Emulsionen und Suspension zur oralen oder dermalen Anwendung sowie zur Injektion; Halbfeste Zuberei-

tungen; Formulierungen bei denen der Wirkstoff in einer Salbengrundlage oder in einer Öl in Wasser oder Wasser

in Öl Emulsionsgrundlage verarbeitet ist; Feste Zubereitungen wie Pulver, Premixe oder Konzentrate, Granulate, Pellets, Tabletten, Boli, Kapseln; Aerosole und Inhalate, wirkstoffhaltige Formkörper.

Injektionslösungen werden intravenös, intramuskulär und subcutan verabreicht.

Injektionslösungen werden hergestellt, indem der Wirkstoff in einem geeigneten Lösungsmittel gelöst wird und eventuell Zusätze wie Lösungsvermittler, Säuren, Basen, Puffersalze, Antioxidantien, Konservierungsmittel zugefügt werden. Die Lösungen werden steril filtriert und abgefüllt.

Als Lösungsmittel seien genannt: Physiologisch verträgliche Lösungsmittel wie Wasser, Alkohole wie Ethanol, Butanol, Benzylakohol, Glycerin, Propylenglykol, Polyethylenglykole, N-Methyl-pyrrolidon, sowie Gemische derselben.

Die Wirkstoffe lassen sich gegebenenfalls auch in physiologisch verträglichen pflanzlichen oder synthetischen Ölen, die zur Injektion geeignet sind, lösen.

Als Lösungsvermittler seien genannt: Lösungsmittel, die die Lösung des Wirkstoffs im Hauptlösungsmittel fördern oder sein Ausfallen verhindern. Beispiele sind Polyvinylpyrrolidon, polyoxyethyliertes Rhizinusöl, polyoxyethylierte Sorbitanester.

Konservierungsmittel sind: Benzylalkohol, Trichlorbutanol, p-Hydroxybenzoesäureester, n-Butanol.

Orale Lösungen werden direkt angewendet. Konzentrate werden nach vorheriger Verdünnung auf die Anwendungskonzentration oral angewendet. Orale Lösungen und Konzentrate werden wie oben bei den Injektionslösungen beschrieben hergestellt, wobei auf steriles Arbeiten verzichtet werden kann.

Lösungen zum Gebrauch auf der Haut werden aufgeträufelt, aufgestrichen, eingerieben, aufgespritzt oder aufgesprüht. Diese Lösungen werden wie oben bei den Injektionslösungen beschrieben hergestellt.

Es kann vorteilhaft sein, bei der Herstellung Verdickungsmittel zuzufügen. Verdickungsmittel sind: Anorganische Verdickungsmittel wie Bentonite, kolloidale Kieselsäure, Aluminiummonostearat, organische Verdickungsmittel wie Cellulosederivate, Polyvinylalkohole und deren Copolymere, Acrylate und Metacrylate

Gele werden auf die Haut aufgetragen oder aufgestrichen oder in Körperhöhlen eingebracht. Gele werden hergestellt indem Lösungen, die wie bei den Injektionslösungen beschrieben hergestellt worden sind, mit soviel Verdickungsmittel versetzt werden, daß eine klare Masse mit salbenartiger Konsistenz entsteht. Als Verdickungsmittel werden die weiter oben angegebenen Verdickungsmittel eingesetzt.

Aufgieß-Formulierungen werden auf begrenzte Bereiche der Haut aufgegossen oder aufgespritzt, wobei der Wirkstoff die Haut durchdringt und systemisch wirkt.

Aufgieß. Formulierungen werden hergestellt, indem der Wirkstoff in geeigneten hautverträglichen Lösungsmitteln oder Lösungsmittelgemischen gelöst, suspendiert oder emulgiert wird. Gegebenenfalls werden weitere Hilfsstoffe wie Farbstoffe, resorptionsfördernde Stoffe, Antioxidantien, Lichtschutzmittel, Haftmittel zugefügt.

Als Lösungsmittel seien genannt: Wasser, Alkanole, Glycole, Polyethylenglycole, Polypropylenglycole, Glycerin, aromatische Alkohole wie Benzylalkohol, Phenylethanol, Phenoxyethanol, Ester wie Essigester, Butylacetat, Benzylbenzoat, Ether wie Alkylenglykolalkylether wie Dipropylenglykolmonomethylether, Diethylenglykolmono-butylether, Ketone wie Aceton, Methylethylketon, aromatische und/oder aliphatische Kohlenwasserstoffe, pflanzliche oder synthetische Öle, DMF, Dimethylacetamid, N-Methylpyrrolidon, 2,2-Dimethyl-4-oxy-methylen-1,3-dioxolan.

Farbstoffe sind alle zur Anwendung am Tier zugelassenen Farbstoffe, die gelöst oder suspendiert sein können.

Resorptionsfördernde Stoffe sind z.B.DMSO, spreitende Öle wie Isopropylmyristat, Dipropylenglykolpelargonat, Silikonöle, Fettsäureester, Triglyceride, Fettalkohole.

Antioxidantien sind Sulfite oder Metabisulfite wie Kaliummetabisulfit, Ascorbinsäure, Butylhydroxytoluol, Butylhydroxyanisol, Tocopherol.

Lichtschutzmittel sind z.B. Novantisolsäure.

45

Haftmittel sind z.B. Cellulosederivate, Stärkederivate, Polyacrylate, natürliche Polymere wie Alginate, Gelatine.

Emulsionen können oral, dermal oder als Injektionen angewendet werden.

Emulsionen sind entweder vom Typ Wasser in Öl oder vom Typ Öl in Wasser.

Sie werden hergestellt, indem man den Wirkstoff entweder in der hydrophoben oder in der hydrophilen Phase löst und diese unter Zuhilfenahme geeigneter Emulgatoren und gegebenenfalls weiterer Hilfsstoffe wie Farbstoffe, resorptionsfördernde Stoffe, Konservierungsstoffe, Antioxidantien, Lichtschutzmittel, viskositätserhöhende Stoffe, mit dem Lösungsmittel der anderen Phase homogenisiert.

Als hydrophobe Phase (Öle) seien genannt: Paraffinöle, Silikonöle, natürliche Pflanzenöle wie Sesamöl, Mandelöl, Rizinusöl, synthetische Triglyceride wie Capryl/Caprinsäure-bigylcerid, Triglyceridgemisch mit Pflanzenfettsäuren der Kettenlänge C_{8-2} oder anderen speziell ausgewählten natürlichen Fettsäuren, Partialglyceridgemische gesättigter oder ungesättigter eventuell auch hydroxylgruppenhaltiger Fettsäuren, Mono- und Diglyceride der C_8/C_{10} -Fettsäuren.

Fettsäureester wie Ethylstearat, Di-n-butyryl-adipat, Laurinsäurehexylester, Dipropylen-glykolpelargonat,

Ester einer verzweigten Fettsäure mittlerer Kettenlänge mit gesättigten Fettalkoholen der Kettenlänge C₁₆-C₁₈,lsopropylmyristat, Isopropylpalmitat, Capryl/Caprinsäureester von gesättigten Fettalkoholen der Kettenlänge C₁₂-C₁₈, Isopropylstearat, Ölsäureoleylester, Ölsäuredecylester, Ethyloleat, Milchsäureethylester, wachsartige Fettsäureester wie künstliches Entenbürzeldrüsenfett, Dibutylphthalat, Adipinsäurediisopropylester, letzterem verwandte Estergemische u.a.

Fettalkohole wie Isotridecylalkohol, 2-Octyldodecanol, Cetylstearyl-alkohol, Oleylalkohol.

Fettsäuren wie z.B. Ölsäure und ihre Gemische.

Als hydrophile Phase seien genannt:

Wasser, Alkohole wie z.B. Propylenglycol, Glycerin, Sorbitol und ihre Gemische.

Als Emulgatoren seien genannt: nichtionogene Tenside, z.B. polyoxyethyliertes Rizinusöl, polyoxyethyliertes Sorbitan-monooleat, Sorbitan-monostearat, Glycerinmonostearat, Polyoxyethylstearat, Alkylphenolpolyglykolether;

ampholytische Tenside wie Di-Na-N-lauryl-ß-iminodipropionat oder Lecithin;

anionaktive

10

15

20

25

30

35

40

Tenside,

wie

Na-Lauryisulfat,

Fettalkoholethersulfate,

Mono/Dialkylpolyglykoletherorthophosphorsäureester-monoethanolaminsalz;

kationaktive Tenside wie Cetyltrimethylammoniumchlorid.

Als weitere Hilfsstoffe seien genannt: Viskositätserhöhende und die Emulsion stabilisierende Stoffe wie Carboxymethylcellulose, Methylcellulose und andere Cellulose- und Stärke-Derivate, Polyacrylate, Alginate, Gelatine, Gummi-arabicum, Polyvinylpyrrolidon, Polyvinylalkohol, Copolymere aus Methylvinylether und Maleinsäureanhydrid, Polyethylenglykole, Wachse, kolloidale Kieselsäure oder Gemische der aufgeführten Stoffe.

Suspensionen können oral, dermal oder als Injektion angewendet werden. Sie werden hergestellt, indem man den Wirkstoff in einer Trägerflüssigkeit gegebenenfalls unter Zusatz weiterer Hilfsstoffe wie Netzmittel, Farbstoffe, resorptionsfördernde Stoffe, Konservierungsstoffe, Antioxidantien Lichtschutzmittel suspendiert.

Als Trägerflüssigkeiten seien alle homogenen Lösungsmittel und Lösungsmittelgemische genannt.

Als Netzmittel (Dispergiermittel) seien die weiter oben angegebene Tenside genannt.

Als weitere Hilfsstoffe seien die weiter oben angegebenen genannt.

Halbfeste Zubereitungen können oral oder dermal verabreicht werden. Sie unterscheiden sich von den oben beschriebenen Suspensionen und Emulsionen nur durch ihre höhere Viskosität.

Zur Herstellung fester Zubereitungen wird der Wirkstoff mit geeigneten Trägerstoffen gegebenenfalls unter Zusatz von Hilfsstoffen vermischt und in die gewünschte Form gebracht.

Als Trägerstoffe seien genannt alle physiologisch verträglichen festen Inertstoffe. Als solche dienen anorganische und organische Stoffe. Anorganische Stoffe sind z.B. Kochsalz, Carbonate wie Calciumcarbonat, Hydrogencarbonate, Aluminiumoxide, Kieselsäuren, Tonerden, gefälltes oder kolloidales Siliciumdioxid, Phosphate.

Organische Stoffe sind z.B. Zucker, Zellulose, Nahrungs- und Futtermittel wie Milchpulver, Tiermehle, Getreidemehle und -schrote, Stärken.

Hilfsstoffe sind Konservierungsstoffe, Antioxidantien, Farbstoffe, die bereits weiter oben aufgeführt worden sind.

Weitere geeignete Hilfsstoffe sind Schmier- und Gleitmittel wie z.B. Magnesiumstearat, Stearinsäure, Talkum, Bentonite, zerfallsfördernde Substanzen wie Stärke oder quervernetztes Polyvinylpyrrolidon, Bindemittel wie z.B. Stärke, Gelatine oder lineares Polyvinylpyrrolidon sowie Trockenbindemittel wie mikrokristalline Cellulose.

Die Wirkstoffe können in den Zubereitungen auch in Mischung mit Synergisten oder mit anderen Wirkstoffen, die gegen pathogene Endoparasiten wirken, vorliegen. Solche Wirkstoffe sind z.B. L-2,3,5,6-Tetrahydro-6-phenylimidazothiazol, Benzimidazolcarbamate, Praziquantel, Pyrantel, Febantel.

Anwendungsfertige Zubereitungen enthalten den Wirkstoff in Konzentrationen von 10 ppm - 20 Gewichtsprozent, bevorzugt von 0,1 - 10 Gewichtsprozent.

Zubereitungen die vor Anwendung verdünnt werden, enthalten den Wirkstoff in Konzentrationen von 0,5 - 90 Gewichtsprozent, bevorzugt von 5 bis 50 Gewichtsprozent.

Im allgemeinen hat es sich als vorteilhaft erwiesen, Mengen von etwa 1 bis etwa 100 mg Wirkstoff je kg Körpergewicht pro Tag zur Erzielung wirksamer Ergebnisse zu verabreichen.

Beispiel A

55

50

In vivo Nematodentest

Trichostrongylus colubriformis / Schaf

Experimentell mit Trichostrongylus colubriformis infizierte Schafe wurden nach Ablauf der Präpatenzzeit des Parasiten behandelt. Die Wirkstoffe wurden als reiner Wirkstoff in Gelatinekapseln oral appliziert.

Der Wirkungsgrad wird dadurch bestimmt, daß man die mit dem Kot ausgeschiedenen Wurmeier vor und nach der Behandlung quantitativ auszählt.

Ein völliges Sistieren der Eiausscheidung nach der Behandlung bedeutet, daß die Würmer abgetrieben wurden oder so geschädigt sind, daß sie keine Eier mehr produzieren (Dosis effectiva).

Geprüfte Wirkstoffe und wirksame Dosierungen (Dosis effectiva) sind aus der nachfolgenden Tabelle ersichtlich.

Dosis effectiva in

10

Wirkstoff

87

1	0

Beispiel Nr. mg/kg 2 10 3 10 7 5 13 10 29 10

20

15

Beispiel B

In vivo Nematodentest

Haemonchus contortus / Schaf

Experimentell mit Haemonchus contortus infizierte Schafe wurden nach Ablauf der Präpatenzzeit des Parasiten behandelt. Die Wirkstoffe wurden als reiner Wirkstoff in Gelatinekapseln oral appliziert.

Der Wirkungsgrad wird dadurch bestimmt, daß man die mit dem Kot ausgeschiedenen Würmer vor und nach der Behandlung quantitativ auszählt.

Ein völliges Sistieren der Eiausscheidung nach der Behandlung bedeutet, daß die Würmer abgetrieben wurden oder so geschädigt sind, daß sie keine Eier mehr produzeiren (Dosis effectiva).

Geprüfte Wirkstoffe und wirksame Dosierungen (Dosis effectiva) sind aus der nachfolgenden Tabelle ersichtlich:

35

40

45

	Beispiel Nr.	mg/kg
2	1	10
,	2	10
•	6	5
	7	10
	9	10
=	24	10
)	20	10

Herstellungsbeispiele

50

Beispiel für Verfahren 3a

8,7 g (43 mmol) Ethylmercaptonicotinsäurechlorid werden in 120 ml trockenem Tetrahydrofuran gelöst und mit 7,0 g (43 mmol) 4-Trifluormethylanilin und 4,4 g Triethylamin gelöst in 50 ml THF versetzt. Man rührt bei Rückflußtemperatur 3 h, läßt abkühlen, verdünnt mit Wasser und saugt den ausgefallenen Niederschlag ab. Nach der Trocknung resultieren 11,8 g (84%) des Ethylmercaptonicotinsäureanilids.

Beispiel für Verfahren 3b

15

25

30

40

45

50

55

14,3 g (48 mmol) Mercaptonicotinsäureanilid werden in 150 ml trockenem Methanol gelöst und mit 1,92 (48 mmol) NaOH versetzt. Man rührt 10 min bei RT nach und tropft dann 7.1 g (56 mmol) Ethyliodid in 50 ml Methanol zu. Man rührt 1 h bei Raumtemperatur nach versetzt mit Wasser und saugt den ausgefallenen Feststoff ab. Man erhält 12,5 g (73%) der Ethylmercaptoverbindung.

Beispiel für Verfahren 3c

1,9 g (25 mmol) n-Propylmercaptan werden in 100 ml Ethoxyethanol gelöst und mit 1,4 g (25 mmol) KÖH versetzt. Zu dieser Lösung tropft man 7,6 g (25 mmol) Chlornicotinsäureanilid und rührt 2 h bei 80°C nach. Man kühlt ab und gibt Wasser zu. Ausgefallener Feststoff wird abgesaugt. Man erhält so 6,6 g (77%) Thiopropylnicotinsäureanilid.

Analog zu diesen Verfahren können die folgenden Verbindungen hergestellt werden:

$$\begin{array}{c|c}
0 \\
c - x - R^{1} \\
S - R^{2}
\end{array}$$

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
10	1	NH	Phenyl	снз	164
	2	NH	Phenyl	n-C ₃ H ₇	121
15	3	ИН	Phenyl	CH ₂ -CH=CH ₂	137
	4	NH	2-Cl-Phenyl	снз	102
	5	ИН	2-Cl-Phenyl	CH ₂ -CH=CH ₂	91
20	6	NH	2-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	98
	7	NH	4-Cl-Phenyl	сн ₃	158
	8	ИН	4-C1-Phenyl	CH2-CH=CH2	138
25	9	NH	4-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	138
	10	NH	2-OCF ₃ -Phenyl	сн ³	120
	11	ИН	2-OCF ₃ -Phenyl	CH ₂ -CH=CH ₂	100
30	12	NH	3-CF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	86
	13	NH	4-Cl-Phenyl	C ₂ H ₅	143
35	14	NH	2-Cl-Phenyl	с ₂ н ₅	110
	15	NH	Phenyl	С ₂ Н ₅	157
	16	NH	4-CF ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	154
40	17	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	C ₂ H ₅	156
•	18	NH	2-OCF ₃ -Phenyl	C ₂ H ₅	103

EP 0 480 258 A2

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	19	NH	2-OCF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	90
	20	ИН	4-SCF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	121
	21	NH	Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	91
10	22	NH	2-C1-Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	82
	23	ИН	4-Cl-Phenyl	n-C ₅ H ₁	130
	24	ИН	Phenyl	с ₂ н ₅	157
15	25	ин	4-CF ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	154
	26	ИН	4-SCF ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	156
20	27	ИН	2-OCF ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	103
	28	ИН	2-OCF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	90
	29	ИН	4-SCF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	121
25	30	NH	Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	91
	31	NH	2-Cl-Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	82
	32	NH	4-Cl-Phenyl	n-C5H ₁₁	130
30	33	NH	2-OCF ₃ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	80
	34	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	сн ³	158
	35	NH	2-CH ₃ -Phenyl	сн ₂ -сн=сн ₂	114
35	36	NH	4-CH ₃ -Phenyl	сн ₂ -сн=сн ₂	128
	37	NH	2-CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	139
40	38	ИН	2-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	105

EP 0 480 258 A2

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	39	NH	4-CH ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	123
	40	NH	4-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	127
10	41	ин	су-с ₆ н ₁₁	С ₂ н ₅	128
	42	ИН	Cy-C ₆ H ₁₁	n-C ₅ H ₁₁	107
	43	ΝН	Cy-C ₆ H ₁₁	снз	169
15	44	ИН	3-Cl, 2-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	93
	45	ИН	Cy-C ₆ H ₁₁	n-C ₃ H ₇	102
20	46	ИН	3-Cl, 2-CH ₃ -Phenyl	CH ₂ -CH=CH ₂	63
	47	NH	Cy-C ₆ H ₁₁	CH ₂ -CH=CH ₂	122
	48	NH	2-CF ₃ -Pheny1	С ₂ Н ₅	93
25	49	NH	2-CH ₃ -Phenyl	СН _З	151
	50	NH	3-CF ₃ -Phenyl	CH ₂ -CH=CH ₂	
30	51	NH	3-CF ₃ -Phenyl	CH3	121
	52	NH	4-CH ₃ -Phenyl	снз	176
	53	ИН	2-CH ₃ , Cl-Phenyl	сн3	128
35	54	NH	2-CH ₃ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	120
	55	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	74
40	56	NH	2-C1, 3-CH ₃ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	
•	5 7	ИН	3-CF ₃ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	
	58	ИН	i-C ₃ H ₇	сн3	138
45	59	ИН	i -C ₃ H ₇	с ₂ н ₅	107
	60	NH	n-C ₄ H ₉	С ₂ н ₅	61

EP 0 480 258 A2

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	61	NH	t-C₄H ₉	С ₂ н ₅	141
	62	ИН	i-C ₃ H ₇	CH ₂ -CH=CH ₂	92
10	63	ИН	n-C ₄ H ₉	CH ₂ -CH=CH ₂	47
.0	64	ΝН	n-C ₅ H ₁₁	с ₂ н ₅	52
	65	ИН	i-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	82
15	66	ИН	n-C ₄ H ₉	n-C ₃ H ₇	49
	67	NH	t-C4H9	n-C ₃ H ₇	116
20	68	NH	n-C ₅ H ₉	n-C ₃ H ₇	
20	69	NH	t-C4H9	снз	131
	70	ИН	n-C ₅ H ₁₁	снз	58
25	71	NH	t-C4H9	сн ₂ -сн=сн ₂	110
	72	ни	n-C ₅ H ₁₁	сн ₂ -сн=сн ₂	97
20	73	NH	n-C ₄ H ₉	сн3	58
30	74	NH	i-C ₃ H ₇	с ₅ н ₁₁	62
	75	NH	n-C ₄ H ₉	n-C ₄ H ₉	
35	76	NH	n-C ₅ H ₁₁	n-C ₄ H ₉	
	77	NH	i-C ₃ H ₇	n-C ₅ H ₁₁	99
40	78	NH	4-F, 3-C1-Phenyl	С ₂ Н ₅	153
40 .	79	NH	2,5-CH ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	142
	80	NH	2,3-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	126
45	81	ИН	3-C1, 4-F-Phenyl	n-C ₃ H ₇	126

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	82	NH	3-OCH ₃ -Phenyl	снз	129
10	83	ИН	CH ₃	снз	163
15	84	_ ИН	CH ₃	сн _З	121
20	85	ИН	-C1 $-$ C1	Сн _З	156
	86	ИН	3-CH ₃ -Phenyl	снз	125
25	87	NH	r_3 C · r	снз	132
30	88	NH	3-C1-Phenyl	снз	98
30	89	NH	2-CH ₃ -Phenyl	сн3	104
	90	NH	4-CH ₃ -Phenyl	снз	101
35	91	ИН	2-C1-Phenyl	-CH ₂ -Phenyl	126
	92	ин	2-OCH ₃ -Phenyl	сн3	108
40	93	NH	4-OCH ₃ -Phenyl	снз	123
	94	NH	4-CF ₃ -Phenyl	сн ³	96
	95	NH	-CH ₂ -Phenyl	сн ³	112
45	96	NH	-CH(CH ₂)-Phenyl	CHa	109

EP 0 480 258 A2

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	97	ин	-CH(CH ₂) ₂ -Phenyl	сн3	105
	98	ин	3,4-Cl-Phenyl	$n-C_3H_7$	98
10	99	NH	2,4-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	113
	100	ин	2-CH ₃ -Phenyl	n-C3H7	108
	101	ИН	2-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	133
15	102	NH	2-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	77
	103	ИН	3-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	82
20	104	ни	4-F-Phenyl	n-C3H7	87
20	105	ИН	2-F-Phenyl	n-C3H7	102
	106	NH	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	95
25	107	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	n-C3H7	103
	108	ИН	4-C ₂ H ₅ -Phenyl	n-C3H7	97
30	109	исн ₃	Phenyl	n-C ₃ H ₇	Öl
30	110	ИН	3-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	84
	111	NH	4-Biphenyl	n-C ₃ H ₇	134
35	112	ин	4-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	92
	113	ИН	1-Naphthyl	n-C3H7	141
40	114	ин	3,4-C1-Phenyl	С ₂ Н ₅	105
4U	115	NH	2-CH ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	118
	116	NH	2-C1-Phenyl	С ₂ Н ₅	126
45	117	ИН	3-CH ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	96

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5					
	118	ИН	4-F-Phenyl	с ₂ н ₅	101
·	119	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	102
10	120	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	97
	121	NH	3-Cl-Phenyl	с ₂ н ₅	95
	122	NH	-CH(CH ₃)-(4-Biphenyl)	с ₂ н ₅	139
15	123	NH	-CH(CH ₃)-(4-C1-Phenyl]	с ₂ н ₅	94
	124	NH	-CH(CH ₃)-(4-C ₂ H ₅ -Phenyl)	с ₂ н ₅	103
20	125	NH	4-NHCOCH ₃ -Phenyl	снз	255
	126	NH	4-NHCOCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	212
	127	NH	4-SO ₂ CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	165
25	128	NH	4-SCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	126
	129	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	112
30	130	NH	4-CO ₂ CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	119
	131	NH	4-F-Phenyl	сн3	165
	132	NH	4-CO ₂ CH ₃ -Phenyl	сн3	118
35	132	ИН	4-CO ₂ CH ₃ -Phenyl	сн3	118
	133	ИН	4-CN-Phenyl	n-C ₃ H ₇	103
40	134	NH	4-NO ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	115
•	135	ИН	4-CN-Phenyl	сн3	179
	136	ИН	4-NO ₂ -Phenyl	сн3	143
45	137	ИН	4-SO ₂ CH ₃ -Phenyl	сн3	121
	138	ИН	4-SCH ₃ -Phenyl	сн3	175

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	139	ин	$- \underbrace{-}_{C1}^{CN} \underbrace{-}_{SCF_3}$	снз	175
70	140	NH	2-CH ₃ , 3-C1-Phenyl	с ₂ н ₅	92
	141	NH	-CH ₂ -(2-Cl-Phenyl)	с ₂ н ₅	101
15	142	ИН	-CH ₂ -(2-C1-Phenyl)	n-C ₃ H ₇	99
	143	ИН	-CH ₂ -(2-C1-Phenyl)	n-C ₅ H ₁₁	96
20	144	ИН	-CH ₂ -(2-C1-Phenyl)	сн3	112
20	145	ИН	-CH ₂ -(2-C1-Pheny1)	CH ₂ -CH=CH ₂	74
	146	ИН	$-CH_2-CH(C_2H_5)-n-C_4H_9$	с ₂ н ₅	Öl
25	147	ИН	$-CH_2-CH(C_2H_5)-n-C_4H_9$	n-C ₃ H ₇	Ö1
	148	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	CH2-CH=CH2	92
30	149	ИН	4-SCF ₃ -Phenyl	$n-C_5H_{11}$	88
30	150	ни	-CH ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	116
	151	ИН	2,4,6-Cl ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	62
35	152	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	127
	153	ИН	2,6-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	Öl
40	154	ни	-CH ₂ -Phenyl	снз	122
40	155	ИН	-CH ₂ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	91
	156	ИН	-CH ₂ -Phenyl	с ₂ н ₅	122
45	157	NH	4-F-Phenyl	n-C ₃ H ₇	112
	158	NH	4-0CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	135

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	150		2.4.6.03. 70. 3		4.00
	159	NH	2,4,6-C1 ₃ -Phenyl	сн3	182
	160	NH	2,4,6-Cl ₃ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	64
10 .	161	NH	-CH ₂ -Phenyl	$\mathrm{CH_2}\text{-}\mathrm{CH}\text{-}\mathrm{CH_2}$	117
	162	NH	2,6-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	Öl
15	163	NH	4-F-Phenyl	c ₂ H ₅	99
	164	NH	4-Cl, 2-F-Phenyl	n-C ₃ H ₇	96
	165	ИН	3-C1, 2-NO ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	109
20	166	ИН	2,4-F ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	110
	167	ИН	-CH(CH ₃)-Phenyl	n-C ₃ H ₇	109
25	168	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	111
	169	ИН	4-F-Phenyl	сн3	168
	170	ни	4-F-Phenyl	CH2-CH=CH2	82
30	171	ИН	2,4-F ₂ -Phenyl	CH2-CH=CH2	96
	172	ИН	4-F-Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	112
35	173	ИН	2-C1, 4-F-Phenyl	С ₂ Н ₅	114
33	174	ИН	3-C1, 2-NO ₂ -Phenyl	С ₂ Н ₅	112
	175	ИН	2,4-F ₂ -Phenyl	с ₂ н ₅	113
40	176	NH	-CH(CH ₃)-Phenyl	с ₂ н ₅	98
•	177	NH	4-Cl, 2-F-Phenyl	сн3	130
4E	178	NH	3-C1, 2-NO ₂ -Phenyl	CH ³	211
45	179	NH	2,4-F ₂ -Phenyl	сн3	105

	Bsp.	х	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	180	NH	Pyrid-2-yl	CH ₂ -CH=CH ₂	96
	181	NH	2-F, 4-C1-Phenyl	cH ₂ -cH=CH ₂	82
10	182	NH	Pyrid-2-yl	n-C ₅ H ₁₁	Öl
10	183	NH	-CH(CH ₃)-Phenyl	CH2-CH=CH2	106
	184	NH	2,4-F ₂ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	87
15	185	ΝН	-CH(CH ₃)-Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	106
20	186	ΝН	-(CH ₂) ₃ -N-CH ₃	с ₂ н ₅	Öl
25	187	NH	-(CH ²) ³ -N—CH ³	n-C ₃ H ₇	Öl
	188	NH	-(CH ₂) ₂ -N-(3,4-Cl ₂ -Phenyl)	c ₂ H ₅	117
30	189	NH	-(CH ₂) ₂ -N-(3,4-Cl ₂ -Phenyl) H		110
35	190	ΝН	C1 CH3	с ₂ н ₅	87
	191	NH	-(CH ₂) ₂ -N(CH ₃)-Phenyl	C2H5	75
40	192	NH	-(CH ₂) ₂ -N(CH ₃)-Phenyl	n-C ₃ H ₇	69
	193	0	с ₂ н ₅	n-C ₃ H ₇	67
45	194	0	C ₂ H ₅	C ₂ H ₅	62

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	х	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	195	0	сн3	n-C ₃ H ₇	115
	196	0	сн ₃	снз	58
10	197	0	сн3	CH2-CH=CH2	Öl
	198	0	сн3	n-C ₅ H ₁₁	Öl
	199	0	^C 2 ^H 5	n-C ₅ H ₁₁	Öl
15	200	0	с ₂ н ₅	снз	44
	201	0	^C 2 ^H 5	сн ₂ -сн=сн ₂	
20	202	0	Phenyl	сн3	86
20	203	0	Phenyl	сн ₂ -сн=сн ₂	
	204	0	Phenyl	n-C ₃ H ₇	58
25	205	0	Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	41
	206	0	4-CH ₃ -Phenyl	сн3	101
30	207	0	4-CH ₃ -Phenyl	CH ₂ -CH=CH ₂	56
30	208	0	4-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	32
	209	0	4-CH ₃ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	Öl
35	210	0	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	73
	211	0	4-OCH ₃ -Phenyl	снз	100
40	212	0	4-OCH ₃ -Phenyl	CH ₂ -CH=CH ₂	85
	213	0	4-C1-Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	Öı
	214	0	4-C1-Phenyl	сн ₂ -сн=сн ₃	42
4 5	215	0	4-C1-Phenyl	С ₂ Н ₅	69

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	X	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	216	0	2-CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	Öı
	217	0	4-CH ₃ -Phenyl	С ₂ н ₅	66
10	218	0	i-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	42
	219	O	4-0CH ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	42
15			0 		
20					450
	220	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	сн3	159
	221	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	155
25	222	ИН	2-CH ₃ -Phenyl	сн3	145
	223	ИН	2-CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	111
30	224	ИН	2-CH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	116
	225	ИН	2-CH ₃ -Phenyl	n-C3H7	99
	226	NH	4-CH ₃ -Phenyl	n-C3H7	129
35	227	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	113
	228	NH	Phenyl	CH3	159
40	229	NH	Phenyl	с ₂ н ₅	135
•	230	NH	Phenyl	n-C ₃ H ₇	153
	231	ΝН	Phenyl	i-C ₃ H ₇	119
45	232	NH	2-OCH ₃ -Phenyl	сн3	94

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	233	NH.	2-OCH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	Öı
	234	ни	2-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	Öl
10	235	NH	2-OCH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	Öı
7.5	236	NH	2,3-(CH ₃) ₂ -Phenyl	снз	153
	237	ИН	2,3-(CH ₃) ₂ -Phenyl	с ₂ н ₅	146
15	238	NH	2,3-(CH ₃) ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	130
	239	NH	2,3-(CH ₃) ₂ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	126
20	240	ИН	3,4-(CH ₃) ₂ -Phenyl	сн3	147
20	241	ИН	3,4-(CH ₃) ₂ -Phenyl	C ₂ H ₅	127
	242	ИН	3,4-(CH ₃) ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	112
25	243	ни	3,4-(CH ₃) ₂ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	87
	244	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	Сн3.	156
30	245	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	C ₂ H ₅	143
30	246	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	145
	247	ни	4-OCH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	147
35	248	NH	2-C1-Phenyl	CH ³	129
	249	NH	2-C1-Phenyl	С ₂ Н ₅	106
40	250	NH	2-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	87
- 1 U .	251	ИН	2-C1-Phenyl	i-C ₃ H ₇	72
	252	ИН	3-Cl-Phenyl	снз	157

EP 0 480 258 A2

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	253	NH	3-C1-Phenyl	с ₂ н ₅	123
	254	ИН	3-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	96
10	255	ни	3-C1-Phenyl	i-C ₃ H ₇	Öl
	256	NH	4-OCF ₃ -Phenyl	сн3	162
	257	ин	4-OCF ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	143
15	258	NH	4-OCF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	116
	259	NH	4-OCF ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	98
20	260	ИН	4-SCF ₃ -Phenyl	сн3	168
	261	ИН	4-SCF ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	152
	262	ИН	4-SCF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	130
25	263	ИН	4-SCF ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	123
	264	ИН	3,4-Cl ₂ -Phenyl	CH3	159
30	265	NH	3,4-Cl ₂ -Phenyl	С ₂ Н ₅	100
	266	NH	3,4-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	103
	267	ИН	3,4-Cl ₂ -Phenyl	$i-C_3H_7$	108
35	268	ИН	4-CF ₃ -Phenyl	CH3	151
	269	ИН	4-CF ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	154
40	270	NH	4-CF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	154
•	271	NH	4-CF ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	129
	272	NH	4-C1-Phenyl	сн3	142
45	273	NH	4-C1-Phenyl	с ₂ н ₅	128

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	274	NH	4-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	117
	275	NH	2-C1, 6-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	99
10	276	NH	3,5-(CF ₃) ₂ -Phenyl	снз	145
	277	NH	3,5-(CF ₃) ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	151
15	278	NH	-CH ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	93
75	279	NH	-CH-Phenyl	n-C ₃ H ₇	81
20	280	NH	E CH ₃ -CH-Phenyl ▲	n-C ₃ H ₇	81
	281	NH	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	79
	282	NH	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	63
25	283	ИН	i-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	85
	284	ИН	i-C ₄ H ₉	n-C ₃ H ₇	73
30	285	ИН	t-C4H9	n-C ₃ H ₇	55
	286	NH	Cy-C ₆ H ₁₁	n-C ₃ H ₇	123
35	287	ΝН	Cy-C ₅ H ₉	n-C ₃ H ₇	85
35	288	ИН	Cy-C ₃ H ₅	n-C ₃ H ₇	122
	289	ИН	-CH-Cy-C ₆ H ₁₁	n-C ₃ H ₇	116
40	290	NH .	CH ₃ -C-Cy-C ₆ H ₁₁ ECH ₃	n-C ₃ H ₇	116
-	291	ИН	CH ₃ 2-CH ₃ , 3-F-Phenyl	n-C ₃ H ₇	110
45	292	NH	2-CH ₃ , 3-F-Phenyl	СНЗ	164

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	х	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	293	ин	2-CH ₃ , 3-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	109
	294	ин	2,3-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	103
10			Cj C-X-R ¹		
15			N		
	295	NH	4-Cl-Phenyl	сн3	205
20	296	NH	4-CH ₃ -Phenyl	сн ₃	173
	297	NH	4-CH ₃ -Phenyl	c ₂ H ₅	188
	298	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	145
25	299	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	147
	300	ИН	3-OCH ₃ -Phenyl	снз	154
	301	NH	3-OCH ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	129
30	302	ИН	3-OCH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	103
	303	ИН	3-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	125
35	304	ИН	4-Cl-Phenyl	С ₂ Н ₅	190
	305	NH	4-Cl-Phenyl	i-C ₃ H ₇	187
	306	NH	4-Cl-Phenyl	n-C ₄ H ₉	146
40	307	ИН	4-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	166
	308	ИН	4-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	148
45	309	ин	3-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	141

EP 0 480 258 A2

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5				•	
	310	NH	i -C ₃ H ₇	сн3	162
	311	NH	i-C ₃ H ₇	с ₂ н ₅	140
10	312	NH -	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	121
	313	ни	i-C ₃ H ₇	n-C ₄ H ₉	140
15	314	ни	i-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	126
	315	N	-сн ₂ -сн-о-сн-сн ₂ - 	сн ₃	108
20	316	N	-сн ₂ -сн-о-сн-сн ₂ - сн ₃ сн ₃	с ₂ н ₅	82
25	317	N	-сн ₂ -сн-о-сн-сн ₂ - 	i-C ₃ H ₇	
30	318	N .	-СH ₂ -СH-О-СН-СН ₂ - 	n-C ₄ H ₉	43
	319	N	-сн ₂ -сн-о-сн-сн ₂ - сн ₃ сн ₃	n-C ₃ H ₇	Öl
35	320	ин	3,4-Cl ₂ -Phenyl	СН ^З	188
	321	ИН	3,4-Cl ₂ -Phenyl	С ₂ Н ₅	161
40	322	NH	3,4-Cl ₂ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	118
•	323	ИН	3,4-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	145
	324	NH	3,4-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	135
45	325	NH	-CH ₂ -Phenyl	снз	151

EP 0 480 258 A2

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	325	NH	-CH ₂ -Phenyl	сн ₃	151
	326	NH	-CH ₂ -Phenyl	С ₂ н ₅	142
10	327	ин	-CH ₂ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	117
	328	ин	-CH ₂ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	132
	329	NH	-CH ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	155
15	330	ИН	4-F-Phenyl	снз	193
	331	NH	4-F-Phenyl	с ₂ н ₅	178
20	332	ИН	4-F-Phenyl	i-C ₃ H ₇	161
	333	ΝН	4-F-Phenyl	n-C ₄ H ₉	146
	334	ин	4-F-Phenyl	n-C ₃ H ₇	155
25	335	ин	4-SCF ₃ -Phenyl	сн3	171
	336	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	161
30	337	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	$i-C_3H_7$	123
	338	ни	4-SCF ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	135
	339	ИН	4-SCF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	134
35	340	N	-(CH ₂) ₂ -N-(CH ₂) ₂ -	CH ³	107
40	341	N	сн ₃ -(сн ₂) ₂ -и-(сн ₂) ₂ - сн ₃	с ₂ н ₅	73
45	342	N	-(CH ₂) ₂ -N-(CH ₂) ₂ - CH ₃	i-C ₃ H ₇	87

EP 0 480 258 A2

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	343	N	-(CH ₂) ₂ -N-(CH ₂) ₂ - CH ₃	n-C ₄ H ₉	73
10	344	N	-(CH ₂) ₂ -N-(CH ₂) ₂ - CH ₃	n-C ₃ H ₇	87
	345	ИН	Phenyl	снз	188
15	346	ИН	Phenyl	с ₂ н ₅	180
	347	ИН	Phenyl	i-C ₃ H ₇	124
20	348	ни	Phenyl	n-C ₄ H ₉	130
20	349	ИН	Phenyl	n-C ₃ H ₇	142
	350	ни	2-C1-Phenyl	сн3	174
25	351	ни	2-C1-Phenyl	с ₂ н ₅	154
	352	ИН	2-C1-Phenyl	1-C ₃ H ₇	111
30	353	ИН	2-C1-Phenyl	n-C ₄ H ₉	138
30	354	ИН	2-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	125
	355	ИН	3-C1-Phenyl	снз	162
35	356	ИН	3-C1-Phenyl	с ₂ н ₅	159
	357	NH	3-C1-Phenyl	1-C ₃ H ₇	99
· 40	358	ИН	3-C1-Phenyl	n-C ₄ H ₉	100
•	359	NH	3-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	120
•	360	NH	2-CH ₃ -Phenyl	CH3	184

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	X	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	361	NH	2-CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	165
	362	ΝН	2-CH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	139
10	363	ин	2-CH ₃ -Phenyl	n-C4H9	155
	364	NH	2-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	154
	365	NH	3-CH ₃ -Phenyl	сн3	179
15	366	ИН	3-CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	147
	367	ИН	3-CH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	106
20	368	ΝН	3-CH ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	118
	369	NH	3-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	140
	370	ΝН	-CH(CH ₃)-(4-CH ₃ -Phenyl)	снз	154
25	371	ΝН	-CH(CH ₃)-(4-CH ₃ -Phenyl)	С ₂ Н ₅	144
	372	ИН	-CH(CH ₃)-(4-CH ₃ -Phenyl)	i-C ₃ H ₇	132
30	373	ΝН	-CH(CH ₃)-(4-CH ₃ -Phenyl)	n-C ₄ H ₉	149
	374	ИН	-CH(CH ₃)-(4-CH ₃ -Phenyl)	n-C ₃ H ₇	133
	375	NH	сн ₃	CH ³	159
35	376	ИН	сн ₃	С ₂ Н ₅	146
	377	ИН	CH3	i-C ₃ H ₇	81
40	378	ΝН	сн ₃	n-C4H9	100
•	379	NH	сн ₃	n-C3H7	119
	380	N	-(CH ₂) ₅ -	сн3	78
45	381	N	-(CH ₂) ₅ -	C2H5	74

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	382	N	-(CH ₂) ₅ -	i-C ₃ H ₇	68
	383	N	-(CH ₂) ₅ -	n-C ₄ H ₉	Öı
	384	N	-(CH ₂) ₅ -	n-C3H7	Öl
10	385	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	снз	115
	386	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	с ₂ н ₅	92
15	387	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇	78
	388	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	n-C ₄ H ₉	68
	389	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	n-C3H7	52
20	390	ИН	-CH(CH ₃)-Phenyl	снз	172
	391	ИН	-CH(CH ₃)-Phenyl	С ₂ Н ₅	142
25	392	ни	-CH(CH ₃)-Phenyl	i-C ₃ H ₇	131
	393	ни	-CH(CH ₃)-Phenyl	n-C ₄ H ₉	124
	394	ИН	-CH(CH ₃)-Phenyl	n-C ₃ H ₇	144
30	395	ИН	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	сн3	90
	396	NH	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	C ₂ H ₅	92
35	397	ИН	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	i-C ₃ H ₇	71
	398	NH	-(CH ₂) ₇ -СН ₃	n-C ₄ H ₉	83
-	399	NH	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	n-C ₃ H ₇	81
40	400	NH	Cy-C ₆ H ₁ 1	СНЗ	195
	401	NH	Cy-C ₆ H ₁ 1	С ₂ Н ₅	178

EP 0 480 258 A2

	Bsp. Nr.	X	R ¹	R ²	Fp [°C]
5					
	402	ИН	Cy-C ₆ H ₁ 1	i-C ₃ H ₇	160
	403	NH	Cy-C ₆ H ₁ 1	n-C ₄ H ₉	142
10	404	ни	су-С ₆ н ₁ 1	n-C3H7	155
	405	ни	2-0CH ₃ -Phenyl	сн ³	122
-	406	NH	2-OCH ₃ -Phenyl	^C 2 ^H 5	94
15	407	ИН	2-OCH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	101
	408	NH	2-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	97
20	409	ИН	2,3-(CH ₃) ₂ -Phenyl	n-C3H7	105
	410	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	снз	191
	411	ни	4-OCH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	189
25	412	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	1-C3H7	134
	413	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	145
30	414	NH	4-0CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	143
	415	NH	4-OCF ₃ -Phenyl	сн ₃	171
	416	ни	4-OCF ₃ -Phenyl	C ₂ H ₅	160
35	417	ни	4-OCF ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	113
	418	NH	4-OCF ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	134
40	419	NH	4-OCF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	160
	420	NH	4-CF ₃ -Phenyl	снз	185
	421	ИН	4-CF ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	202
45	422	ИН	4-CF ₃ -Phenyl	i-C3H7	162
	423	ни	4-CF ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	150

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	424	NH	4-CF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	177
	425	ин	2,4-Cl ₂ -Phenyl	сн ₃	181
10	426	NH	2,4-Cl ₂ -Phenyl	с ₂ н ₅	145
	427	NH	2,4-Cl ₂ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	112
	428	ИН	2,4-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	128
15	429	ИН	2,4-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	126
	430	NH	-CH(CH ₃)-(4-Cl-Phenyl)	снз	166
20	431	NH	-CH(CH ₃)-(4-Cl-Phenyl)	с ₂ н ₅	143
	432	NH	-CH(CH ₃)-(4-Cl-Phenyl)	i-C ₃ H ₇	144
	433	NH	-CH(CH ₃)-(4-Cl-Phenyl)	n-C ₄ H ₉	134
25	434	NH	-CH(CH ₃)-(4-Cl-Phenyl)	n-C ₃ H ₇	126
	435	0	Phenyl	снз	90
30	436	0	Phenyl	C ₂ H ₅	91
	437	0	Phenyl	i-C ₃ H ₇	88
	438	0	Phenyl	n-C ₄ H ₉	48
35	439	0	Phenyl	n-C ₃ H ₇	69
	440	0	4-Cl-Phenyl	сн3	112
40	441	0	4-C1-Phenyl	с ₂ н ₅	122
	442	0	4-C1-Phenyl	i-C ₃ H ₇	77
	443	0	4-C1-Phenyl	n-C ₄ H ₉	61
45	444	0	4-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	70

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	X	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	445	0	2-C1-Phenyl	снз	106
	446	0	2-C1-Phenyl	С ₂ Н ₅	121
10	447	0	2-C1-Phenyl	i-C ₃ H ₇	94
	448	0	2-C1-Phenyl	n-C ₄ H ₉	79
	449	0	2-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	98
15	450	0	3-C1-Phenyl	сн ₃	132
	451	0	3-C1-Phenyl	с ₂ н ₅	123
20	452	O	3-C1-Phenyl	i-C ₃ H ₇	66
	453	О	3-Cl-Phenyl	n-C ₄ H ₉	91
	454	0	3-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	109
25	455	0	4-OCH ₃ -Phenyl	сн ₃	95
	456	0	4-0CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	83
30	457	O	4-0CH ₃ -Phenyl	1-C3H7	Öı
-	458	0	4-0CH ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	57
	459	O	4-0CH ₃ -Phenyl	n-C3H7	65

EP 0 480 258 A2

$$R^3$$
 $C-X-R^1$
 $S-R^2$

10	Bsp.	x	R ¹	R ²	R ³	Fp [°C]
15	460	ин	3-C1-Phenyl	снз	4-C1	179
	461	ИН	3-C1-Phenyl	n-C3H7	н	139
	462	ИН	Phenyl	снз	н	193
20	463	ни	Phenyl	n-C ₃ H ₇	н	200
	464	ни	4-CH ₃ -Phenyl	сн3	н	224
25	465	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	н	204
20	466	ИН	3-C1-Phenyl	снз	н	143
	467	ни	3-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	4-C1	167
30	468	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	сн3	н	223
	469	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	Н	201
35	470	NH	-CH(CH ₃)-Phenyl	сн3	н	198
55	471	NH	-CH(CH ₃)-Phenyl	n-C ₃ H ₇	Н	198
	472	NH	4-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	Н	116
40	473	ИН	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	сн3	н	124
•	474	NH	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	n-C ₃ H ₇	Н	114
45	475	ИН	2,4-Cl ₂ -Phenyl	сн3	Н	190

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	x	R ¹	R ²	R ³	Fp [°C]
5						
	476	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	сн3	н	127
	477	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂	n-C3H7	Н	68
10	478	ИН	Cy-C ₆ H ₁₁	сн3	Н	205
	479	ни	Cy-C ₆ H ₁₁	n-C ₃ H ₇	Н	178
15	480	NH	2,4-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	н	105
15	481	NH	сн ₃	сн3	Н	191
	482	NH	сн ₃	n-C ₃ H ₇	н	170
20	483	NH	4-0CH ₃ -Phenyl	снз	4-C1	263
	484	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C3H7	4-C1	207
	485	ИН	-CH(CH ₃)-Phenyl	снз	4-C1	
25	486	NH	-CH(CH ₃)-Phenyl	n-C3H7	4-C1	151
	487	NH	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	сн3	4-C1	125
30	488	ИН	-(CH ₂) ₃ -CH ₃	n-C ₃ H ₇	4-C1	116
	489	NH	2,4-Cl ₂ -Phenyl	сн3	4-C1	232
	490	NH	2,4-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	4-C1	182
35	491	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	сн ³	4-C1	131
	492	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	n-C ₃ H ₇	4-C1	Öl
40	493	ИН	Cy-C ₆ H ₁₁	CH3	4-C1	205
•	494	NH	Cy-C ₆ H ₁₁	n-C ₃ H ₇	4-C1	230
	495	NH	сн3	сн3	4-C1	205
45	496	NH	сн3	n-C ₃ H ₇	4-C1	183

EP 0 480 258 A2

	Bsp. Nr.	Х	R ¹	R ²	R ³	Fp [°C]
5	497	NH	3-C1-Phenyl	снз	4-CH3	196
	498	NH	3-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	4-CH ₃	162
10	499	NH	4-OCH ₃ -Phenyl	снз	4-CH3	219
7.0	500	NH	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	4-CH ₃	191
	501	NH	-CH(CH ₃)-Phenyl	сн3	4-CH3	182
15	502	NH	-CH(CH ₂)-Phenyl	n-C ₃ H ₇	4-CH3	149
	503	NH	n-C ₈ H ₁₇ enyl	сн3	4-CH3	119
20	504	NH	n-C ₈ H ₁₇ enyl	n-C ₃ H ₇	4-CH ₃	104
20	505	NH	Cy-C6H11	n-C ₃ H ₇	4-CH3	193

25 Patentansprüche

30

35

40

45

50

1. Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel I

$$\mathbb{R}^4 \xrightarrow{\begin{array}{c} 0 \\ \parallel \\ C-X\mathbb{R}^1 \end{array}} I$$

in welcher

für C₁-C₈-Alkyl-, Aralkyl-, Aryl- oder Heteroarylreste steht die gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro, Amino, Alkylamino, Aminoacyl, Alkyl, Aralkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Aryloxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Arylthio, Alkylsulfinyl, Arylsulfinyl, Arylsulfonyl, Halogenalkylsulfonyl, Carbonylaryl

substituiert sind,

X für O, oder > N-R3 steht,

R² für C₁₋₅-Alkyl, Aralkyl, Alkenyl, Alkinyl steht,

R³ für H, Alkyl steht oder R¹ und R³ gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen 5 oder 6-gliedrigen Heterocyclus stehen, der als weitere Heteroatome 0 oder N enthalten kann und gegebenenfalls durch C₁₋₄-Alkyl substituiert ist.

R⁴ für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Cyano, Nitro, Amino, Aminoacyl, Phenyl, Alkoxy, Aryloxy, Thioalkyl, Arylthio steht die gegebenenfalls substituiert sind,

zur Bekämpfung von Endoparasiten in der Medizin und Tiermedizin.

2. Neue substituierte 2-Mercaptonicotinsäurederivate der allgemeinen Formel I

$$\mathbb{R}^4 = \mathbb{I}$$

$$\mathbb{S}^2$$

in welcher

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

- R¹ für Aryl oder Heteroaryl steht, die gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro, Amino, Alkylamino, Aminoacyl, Alkyl, Aralkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Aryloxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Arylthio, Alkylsulfinyl, Arylsulfinyl, Halogenalkylthio, Halogenalkylsulfinyl, Halogenalkylsulfinyl, Carbonylaryl substituiert sind.
- X für O, oder den Rest > N-R3 steht,
- R² für C₂-C₅-Alkyl, Aralkyl, Alkenyl, Alkinyl steht,
- R³ für H, Alkyl oder R¹ und R³ gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen 5 oder 6gliedrigen Heterocyclus stehen, der als weitere Heteroatome 0 oder N enthalten kann und gegebenenfalls durch C₁₋₄-Alkyl substituiert ist,
- R⁴ für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Nitro, Amino, Aminoacyl, Cyano, Alkoxy, Aryloxy, Thioalkyl, Arylthio oder Phenyl steht die gegebenenfalls substituiert sind.
- 3. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel I

$$\mathbb{R}^4 \xrightarrow{\mathbb{C}^- \times \mathbb{R}^1} \mathbb{R}^2$$

in welcher

X, R1, R2, R4 die in Anspruch 2 angegebene Bedeutung haben,

dadurch gekennzeichnet, daß man a) Verbindungen der Formel II

in welcher

 R², R⁴, die oben angegebene Bedeutung besitzen und Y für Halogen steht,
 mit Verbindungen der Formel III

R¹-X-H III

- 55 in welcher
 - R¹, X die oben angegebenen Bedeutungen besitzen,

umsetzt oder

b) Verbindungen der Formel la

10

in welcher

R1, R4 und X die oben angegebenen Bedeutungen besitzen,

mit Verbindungen der Formel IV 15

> R²A ı٧

in welcher

20

R² die oben angegebene Bedeutung besitzt jedoch nicht für Wasserstoff steht und

für Halogen steht, c) Verbindungen der Formel V

25

$$\mathbb{R}^4$$
 \mathbb{C}^{1} \mathbb{C}^{1} \mathbb{C}^{1}

30

35

in welcher

X, R1, R4, die oben angegebene Bedeutung besitzen

mit Verbindungen der Formel VI

R1-S-H VI

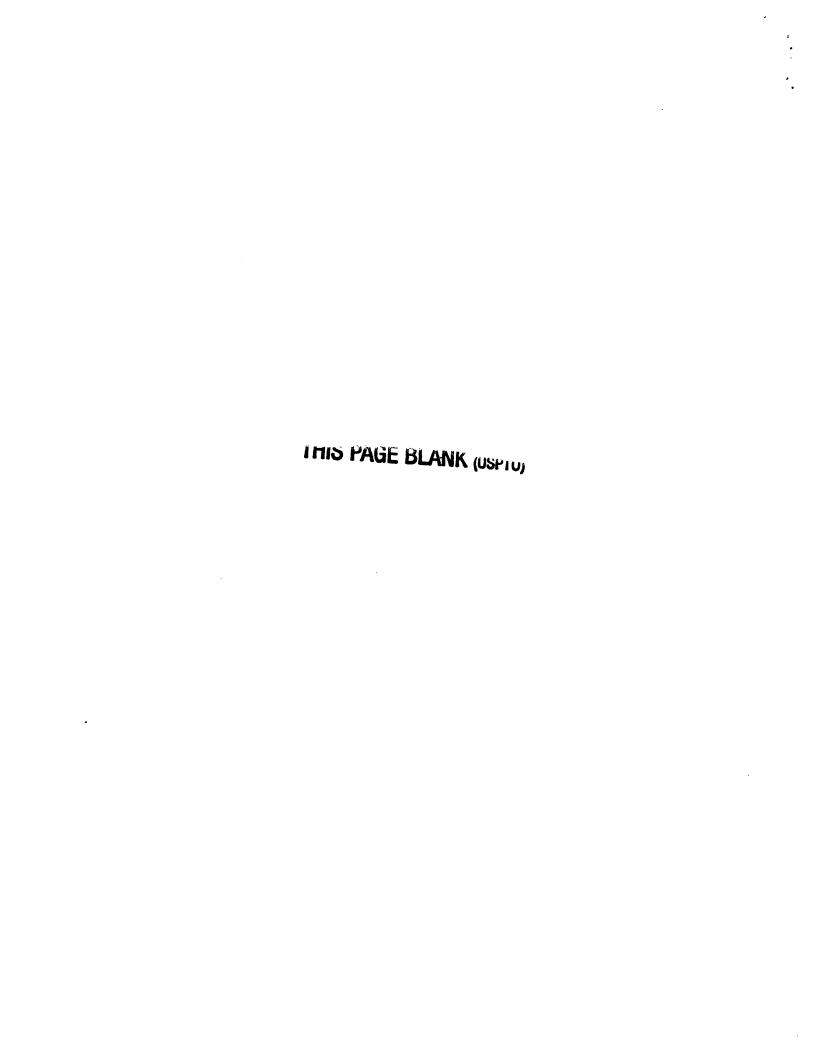
40

in welcher

R¹ die oben angegebene Bedeutung besitzt in Gegenwart einer Base umsetzt.

- Endoparasitizide Mittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einem substituierten 2-Mercaptonicotinsäurederivat der Formel (I) gemäß Anspruch 1.
 - Verfahren zur Herstellung von endoparasitiziden Mitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man substituierte 2-Mercaptonicotinsäurederivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1 mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.
 - 6. Verwendung von substituierten 2-Mercaptonicotinsäurederivaten der Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Herstellung von endoparasitiziden Mitteln.

55







① Veröffentlichungsnummer: 0 480 258 A3

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 91116492.9

2 Anmeldetag: 27.09.91

(5) Int. Cl.5: **C07D** 213/82, C07D 213/80, A61K 31/455, A61K 31/44, C07D 401/12

Priorität: 10.10.90 DE 4032147

Veröffentlichungstag der Anmeldung: 15.04.92 Patentblatt 92/16

Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE DK ES FR GB GR IT LI LU NL SE

Weröffentlichungstag des später veröffentlichten Recherchenberichts: 30.09.92 Patentblatt 92/40

Anmelder: BAYER AG

W-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

Erfinder: Bonse, Gerhard, Dr.

Wolfskaul 3

W-5000 Köln 80(DE)

Erfinder: Jeschke, Peter, Dr.

Heymannstrasse 38

W-5090 Leverkusen(DE)

Erfinder: Lindner, Werner, Dr.

Märchenstrasse 39

W-5000 Köln 80(DE)

Erfinder: Harder, Achim, Dr. Piccoloministrasse 398

W-5000 K b in 80(DE)

Erfinder: Mencke, Norbert, Dr.

Grunder-Mühle 2

W-5090 Leverkusen 3(DE)

- 🗐 Verwendung von Substituierten 2-Mercaptonicotinsäurederivaten zur Bekämpfung von Endoparasiten, neue substituierte 2-Mercaptonicotinsäurederivate und Verfahren zu ihrer Herstellung.
- Die vorliegende Erfindung betrifft die Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel I

$$\mathbb{R}^4 = \mathbb{Q}^{0}$$

$$\mathbb{C}^{-X\mathbb{R}^1}$$

$$\mathbb{S}^2$$

in welcher

R¹ für C₁-C₈ Alkyl-, Aralkyl-, Aryl- oder Heteroarylreste steht die gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro, Amino, Alkylamino, Aminoacyl, Alkyl, Aralkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Aryloxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Arylthio, Alkylsulfinyl, Arylsulfinyl, Arylsulfonyl, Halogenalkylthio, Halogenalkylsulfinyl, Halogenalkylsulfonyl, Carbonylaryl substituiert sind.

Х für O, oder > N-R3 steht.

- R^2 für C₁₋₅-Alkyl, Aralkyl, Alkenyl, Alkinyl
- R^3 für H, Alkyl steht oder R1 und R3 gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen 5 oder 6-gliedrigen Heterocyclus stehen, der als weitere Heteroatome 0 oder N enthalten kann und gegebenenfalls durch C₁₋₄-Alkyl substituiert ist,
- R⁴ für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Cyano, Nitro, Amino, Aminoacyl, Phenyl, Alkoxy, Thioalkyl, Aryloxy, Arylthio steht die gegebenenfalls substituiert sind,

zur Bekämpfung von Endoparasiten, neue Verbindungen der Formel I sowie deren Herstellung.

ΕP 91 11 6492

	EINSCHLÄGI(
Kategorie	Kennzeichnung des Dokum der maßgebli	ents mit Angabe, soweit erforderlich, chen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.5)
A .	EP-A-0 246 739 (SANKYO	COMPANY LIMITED) 25.	1,4-6	C07D213/82
	November 1987			C07D213/80
	* Seite 13, Zeile 19 -	Seite 14, Zeile 7;		A61K31/455
	Beispiel 66 *		i i	A61K31/44
				C07D401/12
^	US-A-3 965 107 (ROHM A	NO HAAS COMPANY) 22, Juni	1,2	
	* Spalte 10, Zeile 45	- Spalte 10, Zeile 47 *		
A	CHEMICAL ABSTRACTS, VO		2	
	1989, Calumbus, Ohio,	us;		
	abstract no. 232585H,			
	T, COSUMI ET AL,: 'N-I	_		
	amides as agrochemical	fungicides and their		
	preparation'			
	Seite 767;			
	* Verbindung mit RN =			
	•	ITOMO ELECTRIC INDUSTRIES)		
	2, Juli 1987		1	
۱ ۸	EUDODEAN JOURNAL OF ME	DICTAIN CHEMICITON CHIMICA		
A,D	THERAPEUTICA.	DICINAL CHEMISTRY CHIMICA	2	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.5
	Bd. 20, 1985, CHATENAY	MALADDY ED	1 1	
	Seiten 61 - 66;	-PALAGRI FR	1	C07D
	•	books and discounting		A61K
	A. MONGE ET AL.: 'synt			₩ N
	compounds'	-d]pyrimidones and related		
	•			
	* Schema 1 *			
	-			
.				
Der vo	rliegende Recherchenbericht wur	de für alle Patentansprüche erstellt	7	
	Recharchesert	Abschlußdatum der Recherche		Pritie

EPO FORM ISC CL 12 (POCC)

KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE

- X: von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y: von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer nasseren Verbfientlichung derselben Kategorie A: technologischer Hintergrund O: nichtschriftliche Offenbarung P: Zwischenliteratur

- T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E: älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder aach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D: in der Anmeldung angeführtes Dokument L: aus andern Gründen angeführtes Dokument

- & : Mitglies der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument